dzzbac.com

الجمهورية الجزائرية الديموقراطية الشعبية

السنة الدراسية 2023 - 2024

ثانوية العقيد عثمان - غليزان

الشعبة: تقنى رياضي ورياضيات

المدة: 04 سا و30 د

اختبار 02 في مادة: العلوم الفيزيائية

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع على (05) صفحات (من الصفحة 01 من 10 إلى الصفحة 05 من 10)

الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: 04 نقاط



PHYSIOUE

جازون -3 (Jason-3) هو قمر اصطناعي أطلق منذ 17 جانفي 2016، من قاعدة فاندنبارغ. تسمح المعلومات التي يتم الحصول عليها بواسطة هذا القمر الاصطناعي بالفهم الجيد للمناخ على الأرض، انجاز توقعات بخصوص الأرصاد البحرية وتحديد المناطق المناسبة للصيد.

يهدف التمرين إلى دراسة طبيعة حركة القمر الاصطناعي (Jason-3) حول الأرض وتحديد المقادير الفيزيائية المميزة له.

باعتبار القمر الاصطناعي Jason-3 خاضع لتأثير الأرض فقط، ينجز مسارا دائريا نصف قطره r وعلى ارتفاع h من سطح الأرض.

 $M_T = 5,98 \times 10^{24} \, kg$ - كتلة الأرض: $G = 6,67 \times 10^{-11} \, (SI)$ - خابت الجذب العام: $G = 6,67 \times 10^{-11} \, (SI)$

- $T_T pprox 24 h$ نصف قطر الأرض: $R_T = 6400 \, km$ نصف قطر الأرض: $R_T = 6400 \, km$
 - 1. عرف المرجع العطالي، ثم اقترح مرجعا مناسبا لهذه الدراسة.
- M_T التي تؤثر بها الأرض M_T على القمر الاصطناعي $\overline{F}_{T/J}$ التي تؤثر بها الأرض r ، m_J
 - . باستعمال التحليل البعدي، حدد بُعد G ثابت الجذب العام.
 - 4. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، على مركز عطالة القمر الاصطناعي (J):
 - 1.4. استخرج العبارة الشعاعية للتسارع a, ثم حدد مميزاته.
 - (J) استنتج طبيعة حركة القمر الاصطناعي (J).
 - 5. إذا كانت قيمة التسارع a_J في مدار القمر الاصطناعي (J) تقدر بـ a_J أحسب كل من:
 - 1.5. الارتفاع h عن سطح الأرض.
 - 2.5. السرعة المدارية ٧٠.
 - T_{J} دور القمر الاصطناعي 3.5
- 6. استنتج عدد الدورات التي قام القمر الاصطناعي (J) بإنجازها من يوم اطلاقه إلى يومنا هذا (70) مارس (2024).

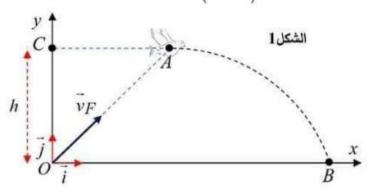
التمرين الثاني: 04 نقاط



صيد الحمام هي إحدى أشهر مسابقات صيد الطيور الحية، والتي تعتمد على إطلاق حمام يطير ليتتبعه المتسابق عن طريق سهم رماية او بندقية.

يهدف التمرين إلى دراسة حركة حمامة في مرمى متسابق.

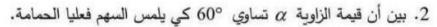
 $v_p=4.i$ بسرعة ثابتة $v_p=4.i$ مقدرة بالـ h=10m بسرعة ثابتة أفقيا على ارتفاع

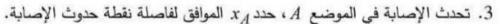


كان المتسابق عند النقطة O يترصد مجيء الحمامة، ثم أطلق سهما على الحمامة لحظة وجودها عند النقطة ثم أطلق سهما الذي نفترض C شاقول النقطة O. انطلق السهم، الذي نفترض أنه يتحرك بحركة مستقيمة منتظمة، بسرعة ابتدائية $\overline{v}_F = 8m.s^{-1}$ ويصنع حاملها زاوية \overline{v}_F مع المستوي الأفقي. (الشكل.1)

 $g = 9.8 m.s^{-2}$ الجاذبية الأرضية: - الجاذبية

- (O, i, j) العبارات الشعاعية لـ: (نعتبر مبدأ الأزمنة لحظة مرور الحمامة بشاقول النقطة O, i, j) العبارات الشعاعية لـ: (نعتبر مبدأ الأزمنة لحظة مرور الحمامة بشاقول النقطة O, i, j)
 - 1.1. شعاع الموضع OF للسهم خلال الزمن.
 - .2.1 شعاع الموضع \overrightarrow{OP} للحمامة خلال الزمن.





- 4. بعد حدوث الإصابة في الموضع A والذي نعتبره مبدأ جديد للأزمنة، تسقط الحمامة سقوطا حرا وترتطم بسطح الأرض في الموضع B.
 - 1.4. مثل القوى الخارجية المؤثرة على مركز عطالة الحمامة.
- 2.4. بتطبیق القانون الثاني لنیوتن، استخرج المعادلات الزمنیة للسرعة $v_y(t)$ ، $v_x(t)$ والمعادلات الزمنیة للموضع y(t)، y(t) x(t)
 - .3.4 ستنتج معادلة مسار حركة الحمامة y(x) خلال سقوطها.
 - 4.4. حدد xB فاصلة نقطة ارتطام الحمامة بسطح الأرض.

التمرين الثالث: 06 نقاط



الماء الأوكسجيني التجاري هو محلول مائي لبيروكسيد الهيدروجين المستعمل كمادة مطهرة للجراح أو كعامل للتبييض. يباع الماء الأوكسجيني في الصيدليات في قارورات عاتمة، وتحمل الدلالة التجاربة (αV) والتي تعني أن (αV) من الماء يحرر (αV) من غاز ثنائي الأكسجين في الشرطين النظاميين. يتفكك الماء الأكسجيني ذاتيا وفق التفاعل التام المنمذج بالمعادلة الكيميائية التالية:

$$2H_2O_2(aq) = O_2(g) + 2H_2O(l)$$

يهدف هذا التمرين إلى تحديد الدلالة التجارية لقارورة الماء الأوكسجيني، ثم دراسة حركية تفككه الذاتي.

 $P = 1.00 \times 10^5 \, Pa$: الضغطيات - ورجة الحرارة : $\theta = 20^{\circ} C$

 $V_{M}=22,4\,L.mol^{-1}$: الحجم المولي في الشرطين النظاميين: $R=8,3\,1.SI$ - الحجم المولى في الشرطين النظاميين:

الجزء الأول:

ناخذ من القارورة (S_0) لمحلول تجاري حجما V_0 ، ونقوم بتعديده 18 مرة من أجل الحصول على محلول (S_1) معدد تركيزه المولى C_1 حجمه C_2

نحقق معايرة حجم V'=10mL من المحلول (S_1) بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم V'=10mL محمد معايرة حجم $(K^+(aq)+MnO_4^-(aq))$ المحمض ذي التركيز العولي $C_2=4\times 10^{-2}\,mol.L^{-1}$. نتحصل على التكافؤ عند محكب حجم $V_F=10.0mL$ من محلول برمنغنات البوتاسيوم.

- $MnO_4^-(aq)$ وشوارد البرمنغنات $H_2O_2(aq)$ وشوارد البرمنغنات $H_2O_3(aq)$ و $H_2O_2(aq)$ و $MnO_4^-(aq)$ و $MnO_4^-(aq)$ النقاعل $MnO_4^-(aq)$ و $MnO_4^-(aq)$
 - $. C_0$ يين أن قيمة التركيز المولي للمحلول العمدد $. C_1 = 0.1 mol. L^{-1}$ ، ثم استنتج قيمة التركيز المولي المركز . 2
 - 3. اعتمادا على جدول تقدم تفاعل التفكك الذاتي للماء الأوكسجيني، جد قيمة α.
 - الجزء الثانى:

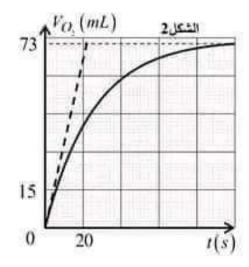
من أجل دراسة حركية التفكك الذاتي للماء الأوكسجيني، عند لحظة t=0 نضع فيه بيشر حجما $V_1=60\,mL$ من أجل دراسة حركية التفكك الذاتي للماء الأوكسجيني، عند لحظة t=0 نضع فيه بيشر حجما $V_1=60\,mL$ من أجل دراسة حركية التفكك الذاتي للماء الأوكسجيني، عند لحظة $V_1=60\,mL$ من محلول كلور الحديد الثلاثي $V_1=60\,mL$ من محلول كلور الحديد الثلاثي $V_1=60\,mL$ من محلول كلور الحديد الثلاثي (S_1) عند المحلول المحلول عند المحلول كلور الحديد الثلاثي (S_1) عند المحلول عند ا

المتابعة الزمنية عن طريق قياس حجم الغاز الناتج، مكنتنا من الحصول على المنحنى البياني الممثل لتغيرات حجم الأوكسجين بدلالة الزمن (الشكل.2).

- حدد أهمية كلور الحديد الثلاثي.
- استنتج قيمة النقدم الأعظمي x_{max}.
- $P_{0} = R_{0} \cdot T_{0} \cdot V(O_{2})$ و $R_{0} \cdot T_{0} \cdot V(O_{2})$
- أحسب قيمة تقدم التفاعل X عند اللحظة 100s=1، هل بلغ تطور الجملة الكيميائية نهايته.
 - عرف زمن نصف التفاعل 1/2، ثم حدده بيانيا.
 - $v_{Vol}(H_2O_2)$ عرف السرعة الحجمية لاختفاء (1.6 .6
- .2.6 بين أن عبارة السرعة الحجمية لاختفاء $(V_{Vol}(H_2O_2)$ تكتب بالعلاقة:

$$v_{Vol}(H_2O_2) = \frac{2.P}{V_1.R.T} \cdot \frac{dV(O_2)}{dt}$$

ثم أحسب قيمتها عند اللحظة 0 = 1.





الاختبار 02 في مادة العلوم الفيزيائية / الشعبة: تقني رياضي ورياضيات / السنة الدراسية 2023= 2024 |

الجزء الثاني: (06 نقاط)

التمرين التجريبي: 06 نقاط

تحتوي الكثير من الأجهزة الكهربائية في تركيبها على مكثفات ووشائع التي تمتلك القدرة على تخزين أشكال مختلفة من الطاقة، والاستفادة منها عند الضرورة.

يهدف التمربن إلى دراسة ثنائيات القطب (RC) و (RL) وتحديد قيم المقادير الفيزبائية المميزة لكل ثنائي قطب.

من أجل هذا الغرض، نحقق التركيب التجريبي (الشكل.3)، المتكون من:

- عمود نعتبره مولد مثالي للتوبر قوته المحركة الكهربائية -

- مصباح La نعتبره كناقل أومي.

مكثفة سعتها C غير مشحونة.

- وشيعة حقيقية معامل تحريضها L ومقاومتها الداخلية -

- ناقل أومى مقاومته $\Omega = 100$ - راسم اهتزاز ذو ذاكرة.

K قاطعة –

ا. دراسة تصرف كل من مكثفة، وشيعة وناقل أومى:

قام التلاميذ بتركيب الدارة الممثلة في الشكل.1، مع تغيير في كل مرة أحد الثنائيات M_1 ، M_2 و M_3 وربطه بین النقطتین A و B ثم قاموا بغلق وفتح القاطعة ١٨، تم تدوين الملاحظات في الجدول الآتي:

حظات	العنصر	
عند فتح القاطعة	عند غلق القاطعة	الكهربائي
انطفاء المصباح مع ظهور شرارة كهربائية في القاطعة	توهج المصباح	M_1
لا يحدث شيء	توهج المصباح ثم انطفاءه	M_2
انطفاء المصباح	توهج ضعف للمصباح	M_3

الشكل3

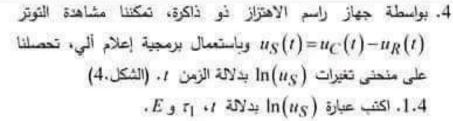
- 1. حدد طبيعة كل ثنائي قطب مع التعليل.
- 2. اذكر سبب ظهور شرارة كهربائية في القاطعة، ثم أعد تمثيل الدارة الكهربائية موضحا كيف يمكن تفادي حدوثها.

تحديد سعة المكثفة:

قام تلميذ بربط دارة على التسلسل تتكون من المكثفة المشحونة سابقا، ناقل أومى مقاومته R وقاطعة K

- 1. أنجز مخطط الدارة الكهريائية، مع تمثيل بسهم الاتجاه الاصطلاحي للتيار الكهريائي واتجاه التوتر uR بين طرفي الناقل الأومي.
 - بين طرفي المكثفة لتطور التوتر بين طرفي المكثفة .u
- $u_R(t)$ التوتر $u_C(t) = E.e^{-t_1}$ التوتر المعادلة التفاضلية السابقة تقبل حلا: $u_C(t) = E.e^{-t_1}$ بين طرفي الناقل الأومى.

الاختبار 02 في مادة العلوم الفيزيائية / الشعبة: تقني رياضي ورياضيات / السنة الدراسية 2023= 2024 |

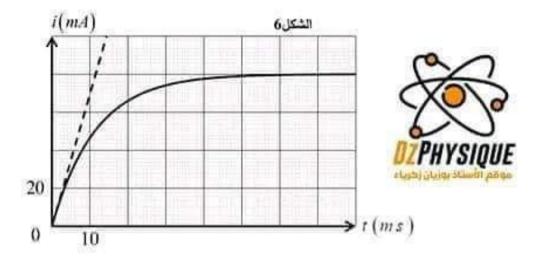


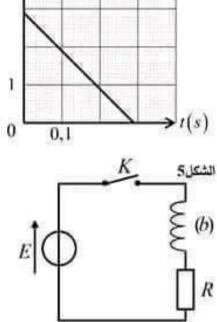
C و τ_1 ، E ، نحمادا على الشكل A ، جد قيمة كل من: σ_1 و σ_2

أال. تحديد ذاتية الوشيعة ومقاومتها الداخلية:

نركب من جديد الدارة الكهربائية الموضحة في الشكل. 5 وذلك باستعمال العناصر الكهربائية السابقة، مع الأخذ بالاحتياطات اللازمة من أجل تفادي حدوث شرارة كهربائية. نغلق القاطعة عند اللحظة 0 = 1، ونسجل بواسطة راسم اهتزاز ذو ذاكرة تعاين تطور شدة التيار i(t) الموضح في الشكل. δ . بين على الشكل. δ . طريقة ربط راسم الاهتزاز ذو ذاكرة من أجل

- معاينة تطور شدة التيار الكهربائي (١)، مع التعليل.
 - 2. جد المعادلة التفاضلية لشدة التيار الكهربائي المار في الدارة.
- 3. حل المعادلة التفاضلية السابقة من الشكل: $\alpha + \beta \cdot e^{\gamma t} = \alpha + \beta \cdot e^{\gamma t}$ و γ ثوابت يطلب تعيين عبارة كل منها بدلالة معيزات الدارة.
 - 4. احسب معامل توجيه المماس عند اللحظة 0=1، ثمّ استنتج قيمة كل من: L و r

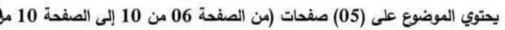




الشكل4

 $ln(u_S)$

الموضوع الثانى



الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: 04 نقاط

DZPHYSIQUE موقع الأستاذ بوزيان زطرياء

إن لوجود مقاومة الهواء فوائد كثيرة في حياتنا فمثلا يتم إبطاء حركة سقوط المظلي، ورفع الطائرات عندما تبلغ سرعة معينة فهي نعمة من نعم الله عز وجل.

 $g = 9.8 m.s^{-2}$: الجاذبية الأرضية: m = 22g

يهدف التمرين إلى دراسة حركة جسم صلب في الهواء وتحديد بعض المقادير الفيزيائية الخاصة بالحركة.

يُترك جسم صلب (G) ليسقط دون سرعة ابتدائية شاقوليا في الهواء نحو الأسغل في مجال الجاذبية المنتظم، يخضع هذا الجسم خلال حركته لتأثير ثلاث قوى: قوة الثقل \vec{P} ، دافعة أرخميدس $\vec{\pi}$ وقوة الاحتكاك \vec{f} تعطى بالعبارة $\vec{f}=-k.v^2.\vec{k}$ معامل الاحتكاك.

- 1. ما المقصود بـ: جسم صلب.
- 2. مثل القوى الخارجية المطبقة على مركز عطالة الجملة خلال الحركة.
- 3. بتطبیق القانون الثاني لنیوتن علی مرکز عطالة الجسم G)، بین أن المعادلة التفاضلیة لتطور سرعة مرکز $\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} \cdot v^2 = g \frac{\pi}{m}$ عطالة الجسم تكتب من الشكل:
 - $.a_0$ استنتج عبارتي كل من: السرعة الحدية $v_{
 m lim}$ ، والتسارع الابتدائي .4
 - 5. تصوير حركة الجسم (G) ومعالجة الفيديو ببرمجية A vistep ، مكنتنا من الحصول الجدول التالي:

t(s)	0	0,2	0,4	0,6	0,8	1,0	1,2	1,4
$v(m.s^{-1})$	0,00	1,11	1,83	2,17	2,31	2,37	2,40	2,40
$a(m.s^{-2})$	6,14	4,49	2,84	1,50	0,66	0,26	0	0

 $t:1cm \rightarrow 0,2s$

a = g(t) و v = f(t) مثل على نفس المعلم المنحنى الممثل لتغيرات v = f(t) و 1.5

 $v:1cm \rightarrow 1m.s^{-1}$

2.5. استنتج طبيعة حركة مركز عطالة الجملة خلال أطوار الحركة، معللا جوابك.

 $a:1cm \rightarrow 1m.s^{-2}$

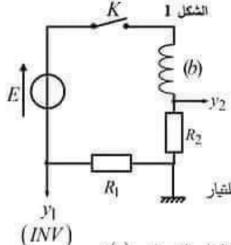
- 3.5. أحسب قيمة τ الزمن المميز للحركة، ثم حدد مدة النظام الانتقالي Δt للحركة.
 - 4.5. بين أنه لا يمكن إهمال دافعة أرخميدس، ثم استنتج شدتها.
- 5.5. أحسب قيمة معامل الاحتكاك k ، مع تحديد وحدته في نظام الوحدات الدولية، باستعمال التحليل البعدي.

التمرين الثاني: 04 نقاط

تحتوي كثير من الأجهزة مثل مكبرات الصوت، التلفزيونات، المحركات على وشائع وككل سلك كهربائي، فإن سلك النحاس يملك مقاومة وهو ما يجعل الوشيعة تتميز بخاصية المقاومة وتمثل هذه الخاصية بالمقاومة الداخلية للوشيعة. يهدف التمرين لدراسة تصرف ثنائي القطب (RL) أثناء غلق القاطعة وذلك بواسطة راسم اهتزاز ذو ذاكرة.

من أجل تحقيق هذا الهدف، نقوم بتركيب الدارة الكهربائية الموضحة في الشكل. 1 والتي تتألف من:

- $\cdot E = 12V$ مولد توتر ثابت قوته المحركة
 - وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية ٢.
- $R_2=22\Omega$ و $R_1=30\Omega$ ناقلین أومیین
 - راسم اهتزاز ذو ذاكرة. وقاطعة K.

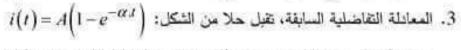


Physique

عند اللحظة t=0، نغلق القاطعة K، باستعمال راسم الاهتزاز ذو ذاكرة R, نغاين التوترين $u_{R_1}(t)$ و $u_{R_2}(t)$ بين طرفي الناقل الأومى $u_{R_1}(t)$ و ذلك بعد الضغط على زر (INV) لأحد المدخلين (v_1) أو (v_2) .

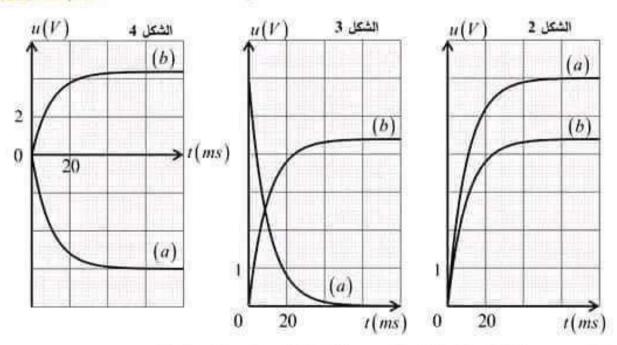
 أعد تعثيل الدارة الكهربائية، مع تحديد بأسهم الاتجاه الاصطلاحي للتيار الكهربائي (i(t) والتوترات.

يتطبيق قانون جمع التوترات، استخرج المعادلة النقاضلية بدلالة شدة التيار الكهربائي (i(t).



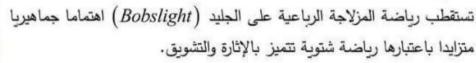
حيث $\alpha \neq 0$ و α ثوابت موجية بطلب تعيين عبارتها بدلالة مميزات الدارة.

- $u_{R_1}(t)$ و $u_{R_1}(t)$ و المحظية للتوتر $u_{R_1}(t)$ و 4.
- 5. يظهر على راسم الاهتزاز ذو ذاكرة أحد المنحنيات الموضحة في الشكل 02، 03 و 04.

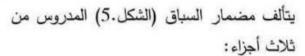


- 1.5. من بين الأشكال 02، 03 و04، حدد الشكل المناسب للتجربة مع التعليل.
- R_1 بين أن المنحنى (a) يوافق التوتر $u_{R_i}(t)$ بين طرفي الناقل الأومي 2.5
- بالاعتماد على المنحنيات البيانية المحددة سابقا، استنتج القيم: ٢ المقاومة الداخلية للوشيعة، ل ذائية الوشيعة.

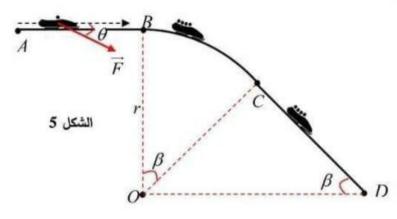
التمرين الثالث: 06 نقاط



يهدف التمرين إلى محاكاة حركة الفريق الكندي الفائز بجائزة العالم التي أقيمت سنة 2021 بألمانيا خلال جزء من مضمار السباق.



- الجزء الأول AB أفقى ومستقيم طوله -
- الجزء الثاني BC دائري نصف قطره - β ويحصر زاوية
- الجزء الثالث CD مستوى مائل عن الأفق $.L_2$ وطوله β



$g = 9.8 m.s^{-2}$: الأرضية:

1. دراسة حركة الجملة خلال المسار_ AB:

انطلاقا من السكون، يقوم ثلاثة رياضيين بدفع الجملة (مزلاجة + القائد) مطبقين عليها قوة \overrightarrow{F} شدتها ثابتة وحاملها يصنع زاوية heta مع الأفق. الجملة تلاقي قوة احتكاك \vec{f} شدتها ثابتة ومعاكسة للحركة. التصوير المتعاقب لحركة الجملة سمح لنا بالحصول على بيان تغيرات السرعة ν بدلالة الزمن t. (الشكل.6)



- 1.1. حدد طبيعة الحركة، معللا جوابك.
- دا علمت أن طول المسار هو $L_1 = 56,25m$ ، استنتج سرعة $L_1 = 56,25m$

مركز عطالة الجملة عند الموضع B، ثم ضع سلم مناسب لبيان الشكل.6.

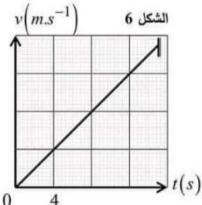
3.1. استنتج تسارع مركز عطالة الجملة.

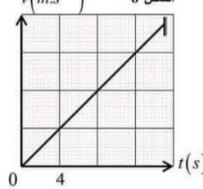


- 1.2. عرف المرجع العطالي.
- 2.2. حدد الشرط اللازم تحققه ليصبح المرجع عطاليا.
- 3.2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الجملة في المرجع العطالي المناسب، جدّ عبارة تسارع مركز عطالة الجملة α بدلالة: θ ، F ، f ، و θ كتلة الجملة (الزلاجة + القائد).
 - m=100 و F=200 ، $\theta=20^\circ$ و f=100 و f=100 و f=100 و f=100

//. دراسة حركة الجملة خلال المسار_ BC: (خلال هذا الجزء من المسار تهمل قوى الاحتكاك)

عندما تصل الجملة إلى الموضع B يقوم الرياضيين الثلاث بركوب العربة لتصبح الجملة مؤلفة من (مزلاجة + القائد M = 340 kg الرباضيين الثلاث) وكتلتها +

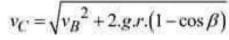






الاختبار 02 في مادة العلوم الفيزيانية / الشعبة: تقني رياضي ورياضيات / السنة الدراسية 2023 – 2024 |

- مثل مختلف القوى المؤثرة على الجملة في موضع كيفي من المسار.
 - C , B ,
- بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة، أثبت أن سرعة الجسم عند الموضع C يعطى بالعلاقة:



r = 117.5m و $\beta = 15^{\circ}$ أحسب قيمتها من أجل $\beta = 15^{\circ}$

- 4. هل تتغير السرعة ٧٠ في حالة عدم ركوب الرياضيين الثلاث بالزلاجة؟ علل،
 - C استنتج قيمة فعل المستوى R على الجملة في الموضع C

!! دراسة حركة الجملة خلال المسار_ CD:

خلال هذه المرحلة تلاقي الجملة قوة احتكاك معيقة للحركة نفسها المحسوبة في الجزء AB ، ويقوم القائد بفرملة الزلاجة $v=11.6m.s^{-1}$ مطبقا قوة معيقة إضافية f_1 حتى تحافظ الجملة على سرعة ثابتة قيمتها

- 1. أحسب شدة قوة الفرملة ﴿ مبينا القوانين المستعملة.
- 2. استنتج قيمة المسافة CD علما أن الجملة استغرقت $\Delta t = 11,5s$ لقطع هذا المسار.

الجزء الثاني: (06 نقاط)

التمرين التجريبي: 06 نقاط

Claude Louis Berthelot هو الشخصية الفرنسية المركزية في ظهور الكيمياء في أواخر القرن الثامن عشر، وقد جمع بين المهارات التجريبية، والمقترحات النظرية الأساسية حول طبيعة التفاعلات الكيميائية. قام بتصنيع مادة يشيع استخدامها كمطهر ومبيض، تتمتع بخاصية القضاء على البقع وتعقيم الملابس. ماء جافيل هو محلول مائي يحتوي على الشوارد $Na^+(aq)$ ، $Cl^-(aq)$ ، $ClO^-(aq)$ ، شاردة الهيبوكلوريت CIO^- التي تتميز بالثنائية (Ox/Red): (CIO^-/CI^-) . كما أنها تتميز بالصفة

الأساسية أيضا وتتميز بالثنائية (Acide / Base): (HClO / ClO -

يهدف التمرين إلى تحديد تركيز محلول تجاري لماء جافيل ودراسة حركية التفاعل بين شوارد الهيبوكلوريت $I^-(aq)$ وشوارد اليود $ClO^-(aq)$

pHالشكل 7 2 0

التجربة الأولى:

ناخذ عینهٔ من محلول تجاری (S_n) لماء جافیل ترکیزه المولی $C_0 = \begin{bmatrix} CIO^- \end{bmatrix}$ ، نخففه 10 مرات فنحصل على محلول (5) تركيزه $. pH_0 = 10,4$ لمولى C_i وحجمه V_s له (S_1) من المحلول V = 10mLبمحلول كلور الهيدروجين حمض $V_A(mL)$ تركيزه المولي $(H_3O^+(aq) + Cl^-(aq))$

الاختبار 02 في مادة العلوم الفيزيائية / الشعبة: تقني رياضي ورياضيات / السنة الدراسية 2023= 2024 |

PH العزيج بدلالة حجم الحمض ExAO . سمح جماز الـ ExAO برسم العنحنى المعثل لتغيرات PH العزيج بدلالة حجم الحمض المسكوب V_A المعثل في الشكل. 7.

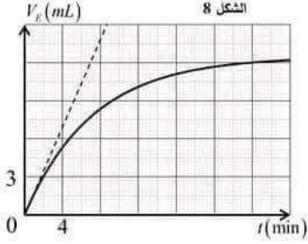
المعطيات: Ke=10⁻¹⁴

- 1. أكتب معادلة تفاعل المعايرة.
- C_1 عند إحداثيات نقطة التكافؤ، ثم استنتج C_1 تركيز المحلول الممدد و C_0 تركيز المحلول التجاري.
- استخرج قيمة ثابت الحموضة pKa للثنائية (HCIO/CIO)، ثم حدد الصغة الغالبة عند نقطة التكافؤ.
 - 4. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بين شوارد "CIO والماء،
 - أنشئ جدولا لتقدم التفاعل الكيميائي السابق (سؤال.4)، وبين أن شوارد -CIO تعتبر كأساس ضعيف.

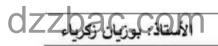
التجرية الثانية:

عند اللحظة 0 = 1، وعند درجة حرارة ثابتة نمزج حجم $V_1 = 50mL$ من المحلول (S_1) الذي يحتوي على شوارد هيبوكلوريت $(K^*(aq) + I^-(aq))$ تركيزه المولي $V_2 = V_1$ مع حجم C_1 مع حجم $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ من يود البوتاسيوم ($C_2 = 0.4mol.L^{-1}$) تركيزه المولي $C_1 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي الحادث بمعادلة $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي التألية: $C_1 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي التألية: $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي التألية: $C_1 = 0.4mol.L^{-1}$ المحلة $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي التأليب اختيار، في اللحظة $C_1 = 0.4mol.L^{-1}$ المولي بيشر يحتوي على ماء بارد، ثم نعاير ثنائي البود الموجود فيه بواسطة محلول ثبوكبريتات الصوديوم $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ تركيزه المولي $C_3 = 0.4mol.L^{-1}$ المحلى الحجم اللازم للتكافق $C_2 = 0.4mol.L^{-1}$ الأخرى، نمثل المولي $C_3 = 0.4mol.L^{-1}$ (الشكل. 8).

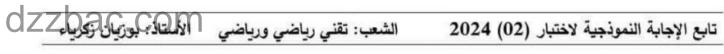
- 1. حدد دور حمض الإيثانوبك النقى.
- أنشئ جدولا لنقدم التفاعل السابق.
- $S_4O_6^{2-}/S_2O_3^{2-}$ و $\left(I_2/I^-\right)$ و $\left(I_2/I^-\right)$
- بين أن $n_t(ClO^-)$ في كل لحظة t تكتب على الشكل: $n_t(ClO^-) = 2.5 \times 10^{-3} 0.2 V_E(t)$
 - $v_{Vol}(ClO^-)$ عرف $v_{Vol}(ClO^-)$ السرعة الحجمية لاختفاء شوارد ClO^- ، واكتب عبارتها بدلالة V_E .
 - 2.5. احسب قيمتها الأعظمية،





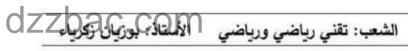


لامة	الع	•
مجموعة	مجزأة	عناصر الإجابة
		الموضوع الأول
		التمرين الأول: (04 نقاط)
	2x0,25	1. تعريف المرجع العطالي، واقتراح مرجع مناسب للدراسة:
	2x0,23	*تعريف المرجع العطالي: هو كل جسم صلب ساكن أو حركته مستقيمة منتظمة بالنسبة لمرجع عطالي
		آخر ، تنسب إليه الحركة.
		*اختيار مرجع مناسب: جيومركزي.
	0.25	$F_{T/J}=rac{G.M_{T}.m_{J}}{r^{2}}: \overrightarrow{F}_{T/J}$ عبارة شدة القوة 2.
	- 4	3. التحليل البعدي لـ G:
	0.25	$G = \frac{F_{T/J}.r^2}{m^2} \to [G] = \frac{[F].[r]^2}{[m]^2} = [G] = \frac{M.L.T^{-2}.L^2}{M^2} = L^3.M^{-1}.T^{-2}$
		m^3kg^{-1} ية منه وحدة G هي: G
	0.25	4. 4.1. استخراج العبارة الشعاعية للتسارع \vec{a}_J وتحديد مميزاته:
		الجملة: قمر اصطناعي (J).
	0.25	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الجملة في المرجع \vec{F}_{TII}
		جيومرکزي: $\sum \vec{F}_{ext} = m_J.\vec{a}_J \rightarrow \vec{F}_{T/J} = m_J.\vec{a}_J$
		سقاط العبارة الشعاعية على المحور الناظمى:
	0.25	مور المعاطية على المحور المطعي $F_{T/J}=m_J.a_J ightarrow G \cdot rac{M_T.m_J}{r^2}=m_J.a_s ightarrow a_s = G \cdot rac{M_T}{r^2}$
	6-6-1	· مميزات شعاع التسارع :a،
	2×0,25	$\vec{F}_{T/J}$ عطالة الجملة. $-$ الحامل: منطبق على حامل القوة
		$a_J = G \cdot \frac{M_T}{r^2}$ قابتة ثابتة $-$ الاتجاه: نفس اتجاه القوة $-$ القوة $-$ الاتجاه: نفس اتجاه القوة $-$ الطويلة: ثابتة $-$ الطويلة: ثابتة $-$ الطويلة: ثابتة $-$
	Separate Commence	(J): استنتاج طبيعة حركة القمر الاصطناعي (J) :
	2×0,25	بما أن المسار دائري، التسارع ثابت وناظمي، فإن حركة القمر الاصطناعي (J) دائرية منتظمة.
		t الارتفاع h: 1.5.5. الارتفاع
	0.25	$a_J = G \cdot \frac{M_T}{\left(R_T + h\right)^2} \rightarrow h = \sqrt{\frac{G \cdot M_T}{a_J}} - R_T = 1,33 \times 10^6 m$

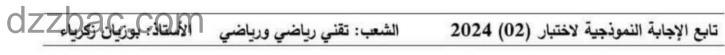


	2.5. السرعة المدارية ٧٠:
0.25	$a_J = \frac{(v_J)^2}{R_T + h} \rightarrow v_J = a_J.(R_T + h) = 7180,46 \text{m.s}^{-1}$
0.25	$T = \frac{2\pi (R_T + h)}{v_J} = 6760, 6s : T_J$ الدور. 3.5.
2x0.25	$\Delta t = 8$ an 49 $jour = 2,56 \times 10^8$ s : عدد الدورات المنجزة $N = \frac{2,56 \times 10^8}{6760,6} \approx 37866$
2×0.25	التمرين الثاني: (04 نقاط) التمرين الثاني: \overrightarrow{OF} نقاط) : أشعة الموضع: $\overrightarrow{OF} = (8.\cos(\alpha)t)\overrightarrow{i} + (8.\sin(\alpha)t).\overrightarrow{j}$; $\overrightarrow{OP} = (4t)\overrightarrow{i}$
0.25	ن أجل أن تحدث الإصابة: $lpha=8.\cos(lpha).t_A' ightarrow \cos(lpha)=rac{4}{8}=0,5 ightarrow lpha=60°$ ن أجل أن تحدث الإصابة: $lpha=60$
2×0.25	x_A : تحديد فاصلة التلامس x_A : $y_A=h=8.\sin(\alpha).t_A \to t_A=\frac{h}{8.\sin(\alpha)}=1,44s$ $x_A=4.t_A=5,76m$
0.25	V V V V V V V V V V
0.25	$x(t)$ ، $y_y(t)$ ، $y_x(t)$ المعادلات الزمنية $x(t)$ ، $y_y(t)$ ، $y_y(t)$ ، $y_y(t)$. $x_y(t)$. $x_y(t)$.
0.25	رجع: سطحي أرضي نعتبره عطالي. $\sum \vec{F}_{ext} = m.\vec{a} \to \vec{P} = m.\vec{a} \to \vec{a} = \vec{g}$ لبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الجملة: (O, \vec{i}, \vec{j}) :
6x0.25	$\begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = -g \end{cases} \rightarrow \begin{cases} v_x = v_P \\ v_y = -gt \end{cases} \rightarrow \begin{cases} x = v_P . t \\ y = -\frac{1}{2}g. t^2 + h \end{cases}$

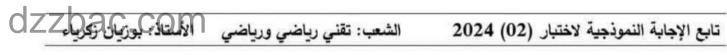
			x	$(x)^2$		g o
0.25			$t = \frac{x}{v_P} \to y = -\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}g.\left(\frac{n}{v_P}\right)^{-1}$	$h \to y =$	$=-\frac{3}{2v_P^2}\cdot x^2$
			$y = -0.3x^2 + 10$)		
				:	x_B ظام	سلة نقطة الارة
0.25		$y_B = 0$	$\rightarrow -0.3.x^2 + 10 =$	$= 0 \rightarrow x_B = 5,$	77 m	
					0 نقاط)	ن الثالث: (6
						زء الأول:
3x0.25	$2\times (M_I)$	$nO_4^- + 8$	$3H^+ + 5e^- = Mn$	$^{2+} + 4H_2O$		
	5	$\times (H_2 c$	$O_2 = O_2 + 2H^+ +$	$+2e^{-}$	رة :	ة تفاعل المعاي
	$2MnO_A^- + 5$	$5H_2O_2$	$+6H^{+}=2Mn^{2+}$	$+50_2 + 8H$	20	
		A				A CAN DATE SAME AND
				: 0	4 (1/-	LAAL LISTELL (
				· ·	ي ا	التركيز المول
				Ü	ي ۱۰	، التكافؤ: التكافؤ:
		$C_1.V'$	C.V _E _ 5		1	
2×0.25		$\frac{C_1.V'}{5}$	$=\frac{C.V_E}{2} \rightarrow C_1 = \frac{5}{2}$		1	
2×0·25		-		$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	1	
2×0·25		-	$= \frac{C.V_E}{2} \to C_1 = \frac{5}{2}$ $F.C_1 = 1,8 mol.L^{-1}$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	1	
2×0.25		$C_0 = F$	$F.C_1 = 1,8 mol.L^{-1}$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	1	التكافؤ: قيمة α:
2×0.25	معادلة	$C_0 = F$	$7.C_1 = 1,8 mol.L^{-1}$ $2 \text{H}_2\text{O}_2 = $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	1	التكافؤ: عيمة α 2 H ₂ O
2×0.25	الحالة	C ₀ = F	$F.C_1 = 1,8 mol.L^{-1}$ $\frac{2 \text{H}_2\text{O}_2}{\text{n}(\text{H}_2\text{O}_2)} = \frac{1}{12}$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α:
2×0·25	الحالة الابتدائية	الد التقدم التقدم	$F.C_1 = 1,8 mol.L^{-1}$ $\frac{2 H_2 O_2}{n(H_2 O_2)} = \frac{n(H_2 O_2)}{C_0.V}$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$	nol.L ⁻¹	: α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
	الحالة الابتدائية الانتقالية	الد التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & & & & & & & & & & & & & & & & & & &$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$	nol.L ⁻¹	التكافؤ: عيمة α 2 H ₂ O
	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
2×0.25	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
2×0.25	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & 2 & \text{H}_2\text{O}_2 & = \\ & 1 & $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α قيمة 2 H ₂ O n(H ₂ O)
2×0.25	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$\begin{array}{ccc} & & & & & & & & & & & & & & & & & & &$	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	nol.L ⁻¹	التكافؤ: قيمة α: 2 H ₂ O n(H ₂ O) بوفرة ناعل تام، ومن
2×0.25	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$ \frac{2 \text{ H}_2\text{O}_2}{\text{n}(\text{H}_2\text{O}_2)} = \frac{\text{n}(\text{H}_2\text{O}_2)}{C_0.V} = \frac{C_0.V - 2x}{C_0.V - 2x_{\text{max}}} $ $ \frac{C_0.V}{2} = $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1m$ $\frac{O_2}{1}$ $\frac{O_2}{0}$ $\frac{n(O_2)}{x}$ $\frac{x_{\text{max}}}{x_{\text{catal add}}}$ $\frac{C_0.V.V}{2}$	+ جدول تذ + <u>/ M</u> = 20	التكافؤ: قيمة م: 2 H2O n(H2O) بوفرة ماعل تام، ومن
2×0.25	الحالة الابتدائية الانتقالية النهائية	الد التقدم التقدم 0 x	$ \frac{2 \text{ H}_2\text{O}_2}{\text{n}(\text{H}_2\text{O}_2)} = \frac{\text{n}(\text{H}_2\text{O}_2)}{C_0.V} = \frac{C_0.V - 2x}{C_0.V - 2x_{\text{max}}} $ $ \frac{C_0.V}{2} = $	$\frac{5.C.V_E}{2.V'} = 0.1n$ $\frac{O_2}{n(O_2)}$ 0 x x_{max}	+ جدول تذ + <u>/ M</u> = 20	التكافؤ: قيمة م: 2 H2O n(H2O) بوفرة ماعل تام، ومن



	$x_{\text{max}} = \frac{C_1 \cdot V_1}{2} = 3 \times 10^{-3} mol$ ا أن التفاعل تام:
	. عبارة تقدم التفاعل x:
3x0.25	طبيق قانون الغاز المثالي، واعتمادا على جدول تقدم التفاعل:
	$ \begin{array}{c} P.V(O_2) = n(O_2).R.T \\ n(O_2) = x \end{array} \rightarrow x = \frac{P}{R.T} \cdot V(O_2) $
	t=100s عند اللحظة x عند اللحظة عند الل
0.25	$x = \frac{1,00 \times 10^{5} \times 73 \times 10^{-6}}{8.31 \times (20 + 273)} = 3 \times 10^{-3} mol$ منه: $V(O_2) = 73 mL$ نجد أن $t = 100 s$
0.25	$8,31 \times (20 + 273)$ ما أن $x = x_{\text{max}}$ فإن الجملة الكيميائية قد بلغت نهايتها عند اللحظة
	ما $x = x_{\text{max}}$ التفاعل $t_{1/2}$ وتحديد قيمته:
2×0.25	$x(t_{1/2}) = \frac{x_f}{2}$ الزمن اللازم لبلوغ تقدم التفاعل نصف تقدمه النهائي.
	$V(t_{1/2}) = \frac{V_f}{2} = 36,5 mL \rightarrow t_{1/2} = 17 s$
	$v_{Vol}(H_2O_2)$ تعريف السرعة الحجمية لاختفاء $v_{Vol}(H_2O_2)$:
	$v_{Vol}(H_2O_2) = -rac{1}{V_1} \cdot rac{dn(H_2O_2)}{dt}$ وحدة الحجوم H_2O_2 في وحدة الحجوم H_2O_2
-	$rac{V_1}{V_1} = rac{dt}{dt}$ وحساب قيمتها الأعظمية: $v_{Vol}(H_2O_2)$ وحساب قيمتها الأعظمية:
3x0.25	$x = \frac{P}{R.T} \cdot V(O_2)$ $\rightarrow n(H_2O_2) = C_1.V_1 - \frac{2P}{R.T} \cdot V(O_2)$: خدول تقدم التفاعل: $n(H_2O_2) = C_1.V_1 - \frac{2P}{R.T} \cdot V(O_2)$
11/4	$dn(H_2O_2)$ 2 P $dV(O_2)$ $2P$ $dV(O_2)$
7 (3)	$\frac{dn(H_2O_2)}{dt} = -\frac{2P}{R.T} \cdot \frac{dV(O_2)}{dt} \rightarrow v_{Vol}(H_2O_2) = \frac{2P}{V_1.R.T} \cdot \frac{dV(O_2)}{dt}$
	: t = 0 2i
0.25	$ v_{Vol}(H_2O_2) _{t=0} = \frac{2 \times 10^5}{60 \times 8,31 \times (20 + 273)} \times \frac{0.5 \times 10^{-3}}{15 - 0} = 6,16 \times 10^{-3} \text{ mol.} L^{-1}.s^{-1}$
	التمرين التجريبي: (06 نقاط) - الجزء الأول:
	- الجرع الاول: . تحديد طبيعة كل ثنائي قطب :
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	M ₁ وشيعة ظهور شرارة كهربائية عند فتح القاطعة بسبب ظاهرة فرط التوتر .



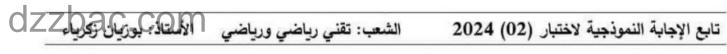
3×0.25	M ₂ مكثفة شحن المكثفة تماما أدى إلى انقطاع التيار الكهربائي وانطفاء المصباح
	M_3 ناقل أومي توهج ضعيف للمصباح راجع لازدياد قيمة المقاومة الكلية في الدارة
2x0.25	E B
2×0-25	$(b) i : (b) i : (c) i$ $u_{c} + + + + + + + + + + + + + + + + + + +$
0.25	$:u_C\left(t ight)$: $u_C\left(t ight)$ المعادلة التفاضلية بدلالة بدلالة : $u_C\left(t ight)$: $u_C\left(t ight)$ المعادلة التفاضلية بدلالة $u_C\left(t ight)$: $u_C\left(t ight)$
2x0.25 0.25	$u_R(t)$ عبارة $u_C(t)$ هو حل المعادلة التفاضلية، واستنتاج عبارة $u_C(t)$ هو حل المعادلة التفاضلية، نجد: u_C عبارة u_C وتعويضها في المعادلة التفاضلية، نجد $-\frac{E}{\tau_1}e^{-\frac{t}{\tau_1}}+\frac{Ee^{-\frac{t}{\tau_1}}}{RC}=0 \rightarrow Ee^{-\frac{t}{\tau_1}}\left(-\frac{1}{\tau_1}+\frac{1}{\tau_1}\right)^0=0 \rightarrow 0=0$ من قانون جمع التوترات، نجد أن: $u_R(t)=-u_C(t)=-E.e^{-\frac{t}{\tau_1}}$
0.25	$\ln(u_S)$ عبارة $\ln(u_S)$ عبارة $\ln(u_S)$ عبارة $\ln(u_S)$ عبارة $\ln(u_S) = u_C - u_R = E.e^{-t/\tau_1} + E.e^{-t/\tau_1} = 2E.e^{-t/\tau_1}$ عبارات السابقة: $\ln(u_S) = -\frac{1}{\tau_1} \cdot t + \ln(2E)$
	c و $ au_1$ ، E قيمة $ au_1$ ، E و $ au_2$. $ au_3$. $ au_5$ العبارة البيانية: $ au_5$ $ au_5$ $ au_5$ بالمطابقة مع العبارة السابقة، نجد:



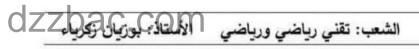
3x0.25	$\begin{cases} \ln(2E) = 2.9 \\ \frac{1}{-1} = 10 \end{cases} \rightarrow \begin{cases} E = 9V \\ \tau_1 = 0.1s \end{cases} \rightarrow C = \frac{\tau_1}{R} = \frac{0.1}{100} = 10^{-3} F$
	τ_1
	 الجزء الثالث:
	[. ربط راسم الاهتزاز ذو ذاكرة :
	\succeq (b) نعاين التوتر u_R بين طرفي الناقل الأومي ثم نستعمل الموتر u_R
2x0.25	E نعاین التوتر u_R بین طرفی الناقل الأومی ثم نستعمل $i=\frac{u_R}{R}$ قانون أوم $i=\frac{u_R}{R}$
	Tد. المعادلة التفاضلية بدلالة $i(t)$:
0.25	
	$u_b + u_R = E \rightarrow L \frac{di}{dt} + r.i + R.i = E \rightarrow \frac{di}{dt} + \frac{R+r}{L} \cdot i = \frac{E}{L}$ طبیق قانون جمع التوترات:
	$:\gamma$ و β ، α ايجاد الثوابت β ، α
	شتقاق عبارة i(t) وتعويضها في المعادلة التفاضلية، نجد:
	$\gamma \beta e^{\gamma t} + \frac{R+r}{L} \left(\beta e^{\gamma t} + \alpha \right) = \frac{E}{L} \rightarrow \gamma \beta e^{\gamma t} + \frac{R+r}{L} \cdot \beta e^{\gamma t} + \frac{(R+r)\alpha}{L} = \frac{E}{L}$
3x0.25	$\rightarrow \beta e^{\gamma t} \left(\gamma + \frac{R+r}{L} \right) + \frac{(R+r)\alpha - E}{L} = 0 \rightarrow \begin{cases} \alpha = \frac{E}{R+r} \\ \gamma = -\frac{R+r}{L} \end{cases}$
	i(0)=0 نجد: $i(0)=0$
	$i(0) = \beta e^{(\gamma \times 0)} + \alpha = 0 \rightarrow \beta = -\frac{E}{R+r}$ وعليه:
	د. حساب معامل التوجيه $\frac{di}{dt}$ ، وتحديد قيمة L و r :
3x0.25	$\frac{di}{dt}\Big _{t=0} = \frac{80 - 0}{11,5 - 0} = 6,95 A.s^{-1} \to L = \frac{u_b(t=0)}{\frac{di}{dt}} = \frac{9}{6,95} = 1,3 H$
	$r = \frac{L}{\tau_2} - R = \frac{1.3}{11.5 \times 10^{-3}} - 100 = 13\Omega$ وعليه: $\tau_2 = 11.5 ms$ من البيان
	الموضوع الثاني
	التمرين الأول: (04 نقاط)
	. المقصود بجسم صلب: هو كل جسم لا يتشوه شكله أثناء الحركة.

3×0-25	2. تعثيل القوى المؤثرة على مركز عطالة الجمع: $ \vec{f} $ $ \vec{f} $
	$z + \overrightarrow{P}$
	3. تبيان المعادلة التفاضلية:
	المرجع: سطحي أرضي نعتبره غاليليا.
	الجملة: الجسم (G).
	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الجملة:
0.25	$\sum \vec{F}_{ext} = m.\vec{a} \rightarrow \vec{P} + \vec{f} + \vec{\pi} = m.\vec{a}$
	بإسقاط العبارة الشعاعية على المحور (\overline{Oz}) :
	$m.g - k.v^2 - \pi = m.\frac{dv}{dt} \rightarrow \frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} \cdot v^2 = g - \frac{\pi}{m}$
	4. استنتاج عبارتي السرعة الحدية الماسان الابتدائي an:
	*عبارة السرعة الحدية Vlim:
0.25	$v_{\text{lim}} = \sqrt{\frac{mg - \pi}{k}}$: وعليه $\left(v = v_{\text{lim}}; \frac{dv}{dt} = 0\right)$ وعليه
0-2.7	
5000000	*عبارة التسارع الابتدائي ao:
0.25	$a_0 = g - \frac{\pi}{m} : a_0 = 0; \frac{dv}{dt} \Big _{t=0} = a_0$: $t = 0$ are
	$a(m.s^{-2})$ $v(t)$ و $v(t)$ تمثیل المنحنیات $v(t)$ و $v(t)$ تمثیل المنحنیات .1.5 .5
2x0.25	
and Mine!	
	$0 0.2 \qquad t(s)$

-		
2×0.25	سارعة لأن المسار مستقيم، التسارع متغير و a.v > 0.	 2.5. استنتاج طبيعة الحركة خلال كل طور: الطور الأول [0s;1,2s]: حركة مستقيمة مت الطور الثاني [1,2s;1,4s]: حركة مستقيمة م
2×0.25	$a_0 = \frac{v_{\text{lim}}}{\tau} \rightarrow \tau = \frac{v_{\text{lim}}}{a_0} = \frac{2,4}{6,16}$	$ au$ عساب قيمة الزمن المميز للحركة $ au$ ، ومد $ au$. $\Delta t = 1, 2s$
0.25	، وحساب شدتها:	4.5. تبیان أنه لا یمکن اهمال دافعة أرخمیدس، بما أن $g \neq a_0$ ، فإن دافعة أرخمیدس لیست مهم
2×0.25	$\begin{bmatrix} k \end{bmatrix} = \frac{[m] \cdot [a]}{[v]^2} = \frac{M \cdot R}{L^2}$ $k = \frac{mg - \pi}{v^2_{\text{lim}}} = \frac{m \cdot a_0}{v^2_{\text{lim}}} = \frac{22 \times 10^{-2}}{2}$	
3×0.25	$E \downarrow U_b \downarrow E \downarrow U_{R_1} \downarrow U_{R_2} \downarrow $	التمرين الثاني: (04 نقاط) 1. تمثيل الدارة الكهربائية:
2×0·25	$u_b + u_{R_1} + u_{R_2} = E \rightarrow L \frac{di}{dt} + (r + R_2 + R_3)$	i المعادلة التفاضلية بدلالة : i طبيق قانون جمع التوترات: R_1 $i=E o rac{di}{dt} + rac{r+R_2+R_1}{L} \cdot i = rac{E}{L}$
	ضلية، نجد:	lpha و $lpha$: $lpha$ الثوابت $lpha$ و $lpha$: باشتقاق عبارة $lpha$ وتعويضها في المعادلة التفا



2×0.25	$-\alpha A e^{-\alpha t} + \frac{R_1 + R_2 + r}{L} \left(A - A e^{-\alpha t} \right) = \frac{E}{L} \to -\alpha A e^{-\alpha t} - \frac{R_1 + R_2 + r}{L} \cdot A e^{-\alpha t} + \frac{\left(R_1 + R_2 + r \right) \cdot A}{L} = \frac{E}{L}$ $\to A e^{-\alpha t} \left(-\alpha + \frac{R_1 + R_2 + r}{L} \right) + \frac{\left(R_1 + R_2 + r \right) \cdot A - E}{L} = 0 \to \begin{cases} A = \frac{E}{R_1 + R_2 + r} \\ \alpha = \frac{R_1 + R_2 + r}{L} \end{cases}$
2×0.25	
2×0.25	$u_{R_1}(0) = u_{R_2}(0) = 0V$ لأن (02) لأن المناسب للتجربة: شكل المناسب للتجربة شكل (02)
0.25	$R_1 > R_2 o u_{R_1}(\infty) > u_{R_2}(\infty)$ لائن $u_{R_1}(t)$ موافق للتوتر $u_{R_1}(t)$ موافق للتوتر $u_{R_1}(t)$ موافق التوتر .2.5
2×0.25	$I_{m} = \frac{u_{R_{1}}(\infty)}{R_{1}} = \frac{6}{30} = 0, 2A$ $\rightarrow r = \frac{12 - 6 - 4, 4}{0, 2} = 8\Omega$ $u_{b}(\infty) = r.I_{m} = E - u_{R_{1}}(\infty) - u_{R_{2}}(\infty)$
2×0.25	اعتمادا على البيان (a) اعتمادا على البيان $u_{R_1}(\tau)=0.63\times 6=3.78V \to \tau=10ms$ $L=\tau.\big(R_1+R_2+r\big)=10\times 60=600mH$
2×0.25	التمرين الثاني: (06 نقاط) - الجزء الأول: 1. 1.1. تحديد طبيعة الحركة: حركة مستقيمة متسارعة بانتظام لأن المسار مستقيم، التسارع ثابت و a.v > 0
2×0.25	$L_1 = \frac{15 \times v_B}{2} \rightarrow v_B = 7,5 m.s^{-1}$; $\frac{3,75 cm \rightarrow 7,5 m.s^{-1}}{1 cm \rightarrow v}$ $\}$ $\rightarrow v = 2 m.s^{-1}$
0.25	$a=rac{\Delta v}{\Delta t}=0,5m.s^{-2}$: استنتاج تسارع مرکز عطالة الجملة .3.1
0.25	 1.2. تعریف المرجع العطالي: هو كل جسم صلب ساكن أو حركته مستقیمة منتظمة بالنسبة لمرجع عطالی آخر، تنسب إلیه الحركة.
0.25	2.2. تحديد الشرط اللازم من أجل اعتبار المرجع عطالي: فترة الدارسة قصيرة جدا بالنسبة لمدة دوران المرجع حول مرجع عطالى آخر.



	m و θ ، F ، f عبارة التسارع a بدلالة كل من θ ، F ، θ و θ . g
3	f المرجع: سطحي أرضي نعتبره غاليليا. B المرجع: سطحي أرضي نعتبره غاليليا. B
6×0.25	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الجملة:
	$\sum \vec{F}_{ext} = m.\vec{a} \rightarrow \vec{P} + \vec{f} + \vec{F} + \vec{R}_N = m.\vec{a}$
	$-f+F.\cos\left(heta ight)=m.a o a=rac{F.\cos\left(heta ight)-f}{m}:\left(\overline{AB} ight)$ بإسقاط العبارة الشعاعية على المحور
0.25	.4.2 استنتاج شدة قوة الاحتكاك f
	$f = F.\cos(\theta) - m.a = 200 \times \cos(20) - 100 \times 0, 5 = 137,9N$ نظلاقا من العبارة السابقة:
	الجزء الثاني: \overrightarrow{R}
	1. تمثيل القوى على الجملة:
2×0.25	B
1	
	\overline{P} C
	C. انجاز الحصيلة الطاقوية للجملة السابقة بين الموضعين B و C
	Ec_C
0.25	$W(\overrightarrow{P})$
	Ec_B
	الجملة
	v_C عند الموضع v_C ، ثم حساب قيمتها:
240.25	طبيق مبدأ انحفاظ الطاقة للجملة السابقة:
2×0.25	$Ec_B + W(\overrightarrow{P}) = Ec_C \rightarrow \frac{1}{2}mv_B^2 + m.g.h = \frac{1}{2}mv_C^2$
	$\rightarrow v_C = \sqrt{v_B^2 + 2g.h} \rightarrow v_C = \sqrt{v_B^2 + 2g.r(1 - \cos\beta)}$
	4. تبيان حول تغير السرعة v_C : لا تتغير لأن عبارتها مستقلة عن الكتلة.
0.25	
0.25	3. استنتاج قيمة فعل المستوي R:

- الجزء الثالث:
: f_1 الفرملة: f_1 الفرملة: 1.
$\sum \vec{F}_{ext} = \vec{0} \rightarrow \vec{P} + \vec{f} + \vec{f}_1 + \vec{R}_N = \vec{0}$: $\vec{P}_{ext} = \vec{0} \rightarrow \vec{P} + \vec{f} + \vec{f}_1 + \vec{R}_N = \vec{0}$
بإسقاط العبارة الشعاعية على المحور (\overline{CD}) :
$M.g.\sin\beta - f - f_1 = 0$
$\rightarrow f_1 = M.g.\sin\beta - f = 340 \times 9.8 \times \sin(15^\circ) - 137.9 = 724.48 N$
2. استنتاج قيمة المسافة CD:
$v=\frac{CD}{\Delta t} ightarrow CD=v.\Delta t=11,6 imes11,5=133,4m$; بما أن الحركة مستقيمة منتظمة، فإن
التمرين التجريبي: (06 نقاط)
- التجربة الأولى:
$ClO^- + H_3O^+ = HClO + H_2O$: كتابة معادلة تفاعل المعايرة: $O^- + H_3O^+ = HClO + H_2O$.1
2. تحدید إحداثیات نقطة التکافؤ، واستنتاج قیمة C_1 و C_2 :
بالاعتماد على طريقة المماسين، نجد أن: $Eig(10mL;4,6ig)$
عند نقطة التكافؤ:
$C_1.V = C_a.V_{aE} \rightarrow C_1 = \frac{C_a.V_{aE}}{V} = \frac{5 \times 10^{-2} \times 10}{10} = 5 \times 10^{-2} \text{ mol.}L^{-1}$
, 10
$C_0 = F.C_1 = 10 \times 5 \times 10^{-2} = 0,5 mol.L^{-1}$
 استخراج قيمة ثابت الحموضة pKa ، وتحديد الصفة الغالبة:
$pKa = 7,4$: عند نقطة نصف التكافؤ $V'_a = \frac{V_{aE}}{2} = 5 mL$ عند نقطة نصف التكافؤ
بما أن $pH_E < pKa$ وعليه فالصغة الحمضية $HClO$ هي الغالبة.
به ان pri E < pixa وعليه فالصعه الحمصية 11010 هي العالبة.
$ClO^- + H_2O = HClO + OH^-$ والماء: $ClO^- + H_2O = HClO + OH^-$ والماء: 4.
5. انشاء جدول تقدم التفاعل الكيميائي السابق، وتبيان أن الأساس ضعيف:
CIO" + H ₂ O = HCIO + OH"
n(ClO ⁻) n(H ₂ O) n(HClO) n(OH ⁻)
بوفرة x_f $C_1.V-x_f$ النهانية x_f x_f النهانية
$\tau_f = \frac{x_f}{x_m} = \frac{\left[OH^{-}\right]_f \cdot \cancel{y}}{C_1 \cdot \cancel{y}} = \frac{10^{pH_0 - 14}}{C_1} = \frac{10^{10,4 - 14}}{0,05} = 5 \times 10^{-3}$
$\tau_f = \frac{1}{x_m} = \frac{1}{C_1 \cdot 1} = \frac{1}{C_1} = \frac{1}{0.05} = 5 \times 10^{-3}$
$ au_f < 1$ فإن الأساس $ au_f < 0$ ضعيف.

0.25		, .	11 11 11 7	r+ -1:-		=	·14 kil		ربة الثا						
		ضي)	الوسط الحم / (الوسط الحم	بروتونات 1	، : توفير	ك النفي		La La Personalia	25-1						
								م التفاع							
2×0.25	عادلة			+ 2 I			- C1	1							
	الحالة	التقدم	n(ClO ⁻)	n(I ⁻)	n	(H ⁺)	n(Cl ⁻)) n((H ₂ C					
	ابتدانية	0	$C_1.V_1$			d	0	0							
	انتقالية		$C_1.V_1-x$			بوفر	х	X	5	بوفرة					
	النهانية	x_f	$C_1.V_1-x_f$	$C_2.V_2 - 2$	x_f		x_f	x_f							
						: 8	ل المعايرة	دلة تفاع	ابة معاد	. كتار					
				$I_2 + 2e^- =$	=21-										
3x0.25			20	77.00											
				$_{2}O_{3}^{2-}=S_{4}C$	~										
-		M.	$I_2 + 2$	$2S_2O_3^{2-} = 2$	$I^- + S$	40_6^{2-}			10	<u></u>					
							$: n_t \Big(Cle$	رة (-ر	بان عبا	. تبيا					
							. (1							
							جدول تقدم ال <mark>تفاعل:</mark>								
		1	100							ول تقد					
		$n_t(Cl)$	$O^{-} = C_1 \cdot V_1$	-x) -				رِل تقد					
3v0 25		n_t (Cl	$O^{-}\big) = C_1 \cdot V_1$	$-x$ $\rightarrow n_t$	C10-	$= C_1$	$V_1 - n$			رِل تقد					
3×0-25			$O^{-} = C_1 \cdot V_1$ $n(I_2) = x$					(I ₂)	.(1)						
								(I ₂)	.(1)						
			$O^{-} = C_1 \cdot V_1$ $n(I_2) = x$ $\frac{-}{2} = \frac{C_3 \cdot V_E}{2}$					(I ₂)	.(1)						
							$5C_3.V_E$	(I ₂)	(1). كافؤ:	لة الت					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n}$	$\frac{\left(s_2 o_3^2\right)}{2}$	$\frac{-)}{2} = \frac{C_3 \cdot V_E}{2}$	$\rightarrow n(I_2) =$	10.n'(<i>I</i> ₂)=	5C ₃ .V _E	(I ₂) :(2)) في ((1). كافؤ: بارة (2	لمة الت ل العب					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n}$	$\frac{\left(s_2 o_3^2\right)}{2}$	$=\frac{C_3.V_E}{2}$ $=\frac{C_1.V_1}{2}$	$ \rightarrow n(I_2) = $ $5C_3.V_E \rightarrow n$	10.n'($I_2) = 0^- = 0$	5 <i>C</i> ₃ . <i>V</i> _E :(1 2,5×10	(I ₂)(2)) في (ا ا ⁻³ – 0	.(1) كافؤ: بارة (2 بارة (2,	طة الت ن العب					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n}$	$\frac{\left(s_2 o_3^2\right)}{2}$	$=\frac{C_3.V_E}{2}$ $=\frac{C_1.V_1}{2}$	$ \rightarrow n(I_2) = $ $5C_3.V_E \rightarrow n$	10.n'($I_2) = 0^- = 0$	5 <i>C</i> ₃ . <i>V</i> _E :(1 2,5×10	(I ₂)(2)) في (ا ا ⁻³ – 0	.(1) كافؤ: بارة (2 بارة (2,	لة الت ل العي					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$	$\frac{\left(S_2O_3^2\right)}{2}$ $\left(ClO^{-1}\right)$	$-\frac{1}{2} = \frac{C_3.V_E}{2}$ $-\frac{1}{2} = C_1.V_1 - \frac{1}{2}$ بة عبارتها:	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ وكتا 10^-	10.n'(n _t (ClC	(ار) = (ار) = (ار) = (ار) المية لاذ	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج	(I ₂)(2) (2) في (3) في (1) (4) يف السر	دا). تكافؤ: بارة (2 بارة (2. بارة 1.	لة الت ل العب . 5 .					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$	$\frac{\left(S_2O_3^2\right)}{2}$ $\left(ClO^{-1}\right)$	$-\frac{1}{2} = \frac{C_3.V_E}{2}$ $-\frac{1}{2} = C_1.V_1 - \frac{1}{2}$ بة عبارتها:	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ وكتا 10^-	10.n'(n _t (ClC	(ار) = (ار) = (ار) = (ار) المية لاذ	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج	(I ₂)(2) (2) في (3) في (1) (4) يف السر	دا). تكافؤ: بارة (2 بارة (2. بارة 1.	لة الت ل العب . 5 .					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$	$\frac{\left(S_2O_3^2\right)}{2}$ $\left(ClO^{-1}\right)$	$=\frac{C_3.V_E}{2}$ $=\frac{C_1.V_1}{2}$	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ وكتا 10^-	10.n'(n _t (ClC	(ار) = (ار) = (ار) = (ار) المية لاذ	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج	(I ₂)(2) (2) في (3) في (1) (4) يف السر	دا). تكافؤ: بارة (2 بارة (2. بارة 1.	للة التك ل العب 5					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$ $v_{Vol}(ClO^-)$	$\left(\frac{S_2O_3^2}{2}\right) = -\frac{1}{V}$	$\frac{1}{2} = \frac{C_3 N_E}{2}$ $= \frac{C_1 N_1 - \frac{1}{2}}{2}$ $= \frac{1}{N_T} \cdot \frac{dn(ClO)}{dt}$	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ $ClO^ ClO^-$. $Sin Lead Clo . Sin Lead . Sin Lead Clo . Sin Lead . Sin Le$) '10.n فتفاء في وحد	(ClO	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج -)	(I ₂) (2) في (1) في (1) أفي السر نوع الكيم	(1). كافؤ: بارة (2 بارة (2. بارة (2. بارة الفرد	للة التك ل العب 5					
	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$ $v_{Vol}(ClO^-)$	$\left(\frac{S_2O_3^2}{2}\right) = -\frac{1}{V}$	$\frac{1}{2} = \frac{C_3 N_E}{2}$ $= \frac{C_1 N_1 - \frac{1}{2}}{2}$ $= \frac{1}{N_T} \cdot \frac{dn(ClO)}{dt}$	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ $ClO^ ClO^-$. $Sin Lead Clo . Sin Lead $) '10.n فتفاء في وحد	(ClO	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج -)	(I ₂) (2) في (1) في (1) أفي السر نوع الكيم	(1). كافؤ: بارة (2 بارة (2. بارة (2. بارة الفرد	للة التك ل العب 5					
0.25	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$ $v_{Vol}(ClO^-)$	$\left(\frac{S_2O_3^2}{2}\right) = -\frac{1}{V}$	$-\frac{1}{2} = \frac{C_3.V_E}{2}$ $-\frac{1}{2} = C_1.V_1 - \frac{1}{2}$ بة عبارتها:	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ $ClO^ ClO^-$. $Sin Lead Clo . Sin Lead $) '10.n فتفاء في وحد	ار) = امية لاذ (ClO -0,2.	$5C_3.V_E$ $: (1$ $2,5 \times 10$ $(2,5 \times 10)$ $= (2,5 \times 10)$ $= (2,5 \times 10)$	(I_2) (2) في $(I_2)^{-3} = 0$ بيف السريو الكيم $(I_2)^{-3} = 0$ الكيم $(I_2)^{-3} = 0$	ر(1) الكافؤ: الكافؤ: الأورة الكافؤ: الكافؤ: ا	لة الت ن العب 5					
0.25	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$ $v_{Vol}(ClO^-)$	$\left(\frac{S_2O_3^2}{2}\right) = -\frac{1}{V}$	$\frac{1}{2} = \frac{C_3 N_E}{2}$ $= \frac{C_1 N_1 - \frac{1}{2}}{2}$ $= \frac{1}{N_T} \cdot \frac{dn(ClO)}{dt}$	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ $ClO^ ClO^-$. $Sin Lead Clo . Sin Lead $) '10.n فتفاء في وحد	ار) = امية لاذ (ClO -0,2.	5C ₃ .V _E :(1 2,5×10 رعة الحج -)	(I_2) (2) في $(I_2)^{-3} = 0$ بيف السريو الكيم $(I_2)^{-3} = 0$ الكيم $(I_2)^{-3} = 0$	ر(1) الكافؤ: الكافؤ: الأورة الكافؤ: الكافؤ: ا	لة الت ل العب عة اخ					
0.25	$n'(I_2) = \frac{n}{n_t}$ $v_{Vol}(ClO^-)$	$\left(S_2O_3^2\right)$ $\left(ClO^{-1}\right) = -\frac{1}{V}$ $v_{Vol}\left(\frac{1}{V}\right)$	$\frac{1}{2} = \frac{C_3 N_E}{2}$ $= \frac{C_1 N_1 - \frac{1}{2}}{2}$ $= \frac{1}{N_T} \cdot \frac{dn(ClO)}{dt}$	$ ightarrow n(I_2) =$ $5C_3.V_E ightarrow n$ $ ho (ClO^ ho ho$ $ ho ho$	ا 10.n'(امر (CIC ختفاء في وحد في وحد امر 10 ⁻³	ار (ClO -0,2.	$5C_3.V_E$ $: (1$ $2,5 \times 10$ $(2,5 \times 10)$ $= (2,5 \times 10)$	(I_2) (2) في $(I_2)^{-3} = 0$ بيف السريو الكيم $(I_2)^{-3} = 0$ الكيم $(I_2)^{-3} = 0$	ر(1) الكافؤ: الكافؤ: الأورة الكافؤ: الكافؤ: ا	لة الت ن العب 5					